

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية لولاية قسنطينة

ثانوية يوغرطة

السنة الأولى جم م ع و ت ك

المدة : ساعتان

الإثنين 20 ماي 2019

إختبار الثلاثي الثالث في مادة العلوم الفيزيائية

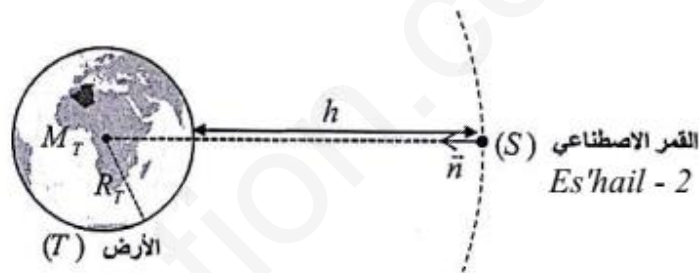
التمرين الأول: (8 ن)

سهيل سات - 2 (Es'hail-2) هو قمر إصطناعي قطري كتلته $m_s = 5300Kg$ تم إطلاقه من منشأة SpaceX في مركز كينيدي للفضاء في ولاية فلوريدا الأمريكية على متن صاروخ Falcon9 يوم 15 نوفمبر 2018 ، يتمتع بالعديد من التقنيات العصرية التي تمكن من زيادة قدرة البث التلفزيوني من الأيـش دي (HD) إلى نظام الفوركي (4K) بالإضافة إلى قدراته الخاصة في توفير إتصالات آمنة .

يدور هذا القمر الاصطناعي على خط طول 26° شرقا في مسار دائري حول الأرض على ارتفاع $h = 36000 \text{ Km}$

1) . حدد المعلم المناسب لدراسة حركة هذا القمر الاصطناعي ، عرفه و لماذا نعتبره عطاليا (غاليليا) ؟

(2) . مثل كيفيا شعاع القوة $\vec{F}_{T/s}$ التي تؤثر بها الأرض (T) على القمر الإصطناعي (s) ، ثم أكتب عبارته الشعاعية .



(3) . أكتب عبارة شدة القوة $\vec{F}_{T/s}$ بدلالة G ، M_T ، m_s ، نصف قطر الأرض R_T و الارتفاع h ، ثم أحسب قيمتها .

(4) . أثبت أن شدة حقل الجاذبية الأرضية عند نقطة من مسار هذا القمر الاصطناعي تعطى بالعلاقة : $g = \frac{GM_T}{(R_T + h)^2}$

- أوجد وحدة g بإستعمال العلاقة السابقة .
- أحسب قيمة g .
- ماذا تستنتج إذا علمت أن حقل الجاذبية الأرضية عند سطح الأرض $g_0 = 9.81 SI$.

5) . أحسب السرعة المدارية لهذا القمر الإصطناعي بإستعمال العلاقة : $v = \sqrt{\frac{GM_T}{(R_T + h)}}$

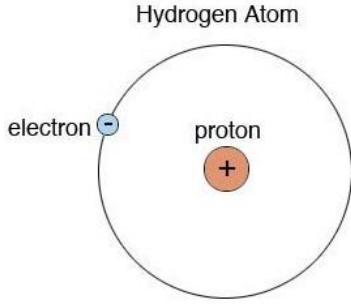
6) . أكمل مايلي : " القمر الإصطناعي الجيومستقر (المستقر أرضيا) يدور في مسار ، وفي مستوى
و في جهة دوران ، و دوره يساوي "

(7) . أحسب دور هذا القمر الإصطناعي ($Es'hail-2$) ، و هل يمكن إعتباره مستقر أرضيا .

$$G = 6.67 \times 10^{-11} \frac{N \times m^2}{Kg^2} \text{ , } R_T = 6400 Km \text{ , } M_T = 5.97 \times 10^{24} Kg \text{ : } \underline{\text{المعطيات}}$$

التمرين الثاني: (4 ن)

ذرة الهيدروجين (Hydrogen Atom) هي أبسط الذرات لأول عنصر في الجدول الدوري للعناصر الكيميائية تتكون من بروتون يشكل النواة و إلكترون واحد يدور حولها في مدار دائري نصف قطره 0.053 fm .



(1) . أحسب شدة القوة الكهربائية $\vec{F}_E$ المتبادلة بين الإلكترون و البروتون .

(2) . أحسب شدة قوة الجذب العام $\vec{F}_G$ المتبادلة بين الإلكترون و البروتون .

(3) . قارن بين شدة القوتين (المقارنة تكون بحساب النسبة $\frac{F_E}{F_G}$)

• ماذا تستنتج ؟

المعطيات : شحنة البروتون $q_p = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$ ، كتلة البروتون $m_p = 1.67 \times 10^{-27} \text{ Kg}$ ، كتلة الإلكترون $m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ Kg}$

التمرين الثالث: (8 ن)

يتفاعل معدن الألمنيوم Al مع محلول حمض كلور الهيدروجين $(H_{(aq)}^+ + Cl_{(aq)}^-)$ وفق تفاعل تام منتجا غاز ثنائي الهيدروجين H_2 و شوارد الألمنيوم Al^{3+} ، عند اللحظة $t = 0$ ندخل كتلة $m = 2.7 \text{ g}$ من مسحوق الألمنيوم في دورق يحتوي على حجم $V = 100 \text{ ml}$ من محلول حمض كلور الهيدروجين تركيزه المولي $C = 0.6 \text{ mol/l}$ عند درجة حرارة $t = 25^\circ \text{C}$ و ضغط $P = 1 \text{ atm}$.

(1) . أكتب معادلة التفاعل الكيميائي .

(2) . أنشئ جدول تقدم التفاعل .

(3) . صف الحالة الابتدائية للجملة الكيميائية .

(4) . المنحنيين يمثلان تغيرات كمية المادة لكل من شوارد $H_{(aq)}^+$ و معدن الألمنيوم $Al_{(s)}$ بدلالة تقدم التفاعل x

أ . حدد قيمة التقدم الأعظمي $x_{\max}$ و المتفاعل المحد .

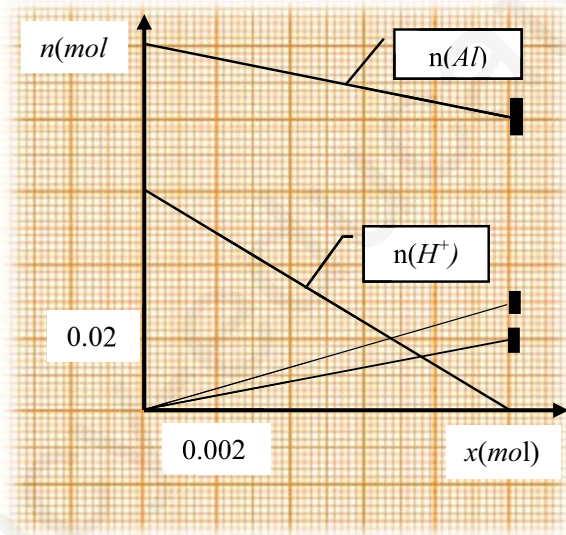
ب . حدد التركيب المولي للجملة الكيميائية عند نهاية التفاعل .

(5) . أحسب عند نهاية التفاعل :

▪ تركيز شوارد الألمنيوم Al^{3+}

▪ حجم غاز الهيدروجين المنطلق .

▪ كتلة الألمنيوم المخفية .



المعطيات : $V_M = 24 \text{ L/mol}$ ، $M(Al) = 27 \text{ g/mol}$